

PROPIEDADES DE COMPUESTOS QUÍMICOS EN FUNCIÓN A SU TIPO DE ENLACE

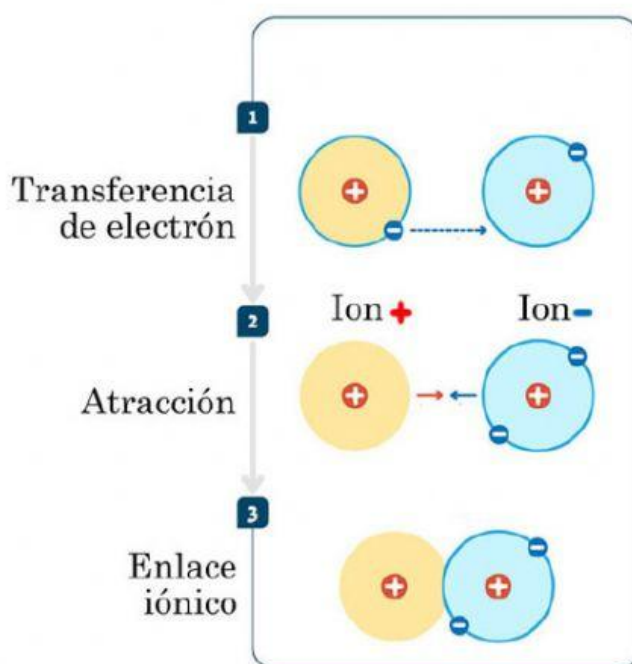
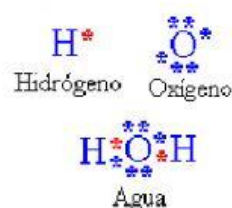
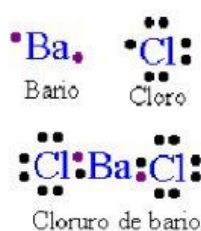
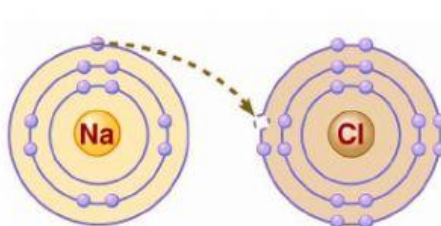


Enlaces Químicos.

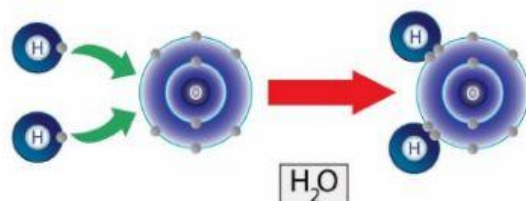
enlace: propiedad:	Iónico	Covalente	Metálico
Descripción	Se da entre iones. Más común: NaCl.	Se da cuando los átomos comparten e ⁻ .	Se da entre átomos de un mismo metal.
Posición de las moléculas	No hay aisladas; todas forman redes cr.	Existen moléculas aisladas.	No hay aisladas; todas forman redes cr.
Estado a T° ambiente	Sólidos	Líquidos o Gases	Todos sólidos, menos el mercurio.
Puntos Fusión y Ebullición	Muy altos	Menores que los iónicos.	Muy altos
En agua	Se disuelven muy bien	No se suelen disolver en agua.	—
Conductores Electricidad	- En sólido: no - En agua: sí - Fundidos: sí	No, en ningún estado	Sí, muy bien
Conductores calor.	No, en ningún estado	No, en ningún estado	Sí, muy bien.

1. Enlace iónico

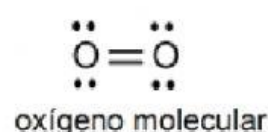
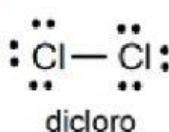
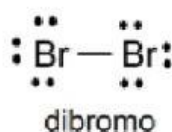
- Sólidos a T^a ambiente y T^a_e y T^a_f elevadas
- Son duros pero frágiles
- Se disuelven en agua
- No son buenos conductores (iones en posiciones fijas)
- Conducen la electricidad disueltos o fundidos
- Ejemplos: sales binarias, óxidos metálicos, hidruros metálicos



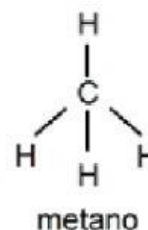
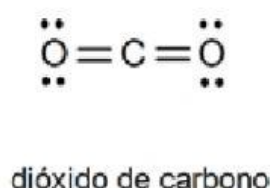
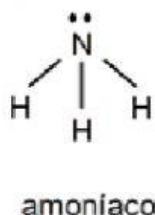
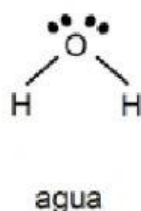
2. Enlace covalente



Apolar



Polar



Son gases, líquidos o sólidos con bajos puntos de fusión $<300^\circ\text{C}$.

La mayoría son solubles en disolventes no polares.

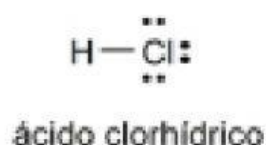
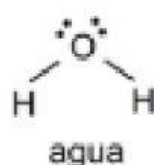
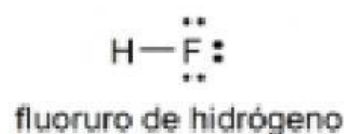
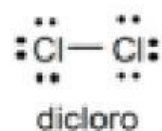
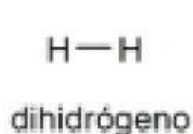
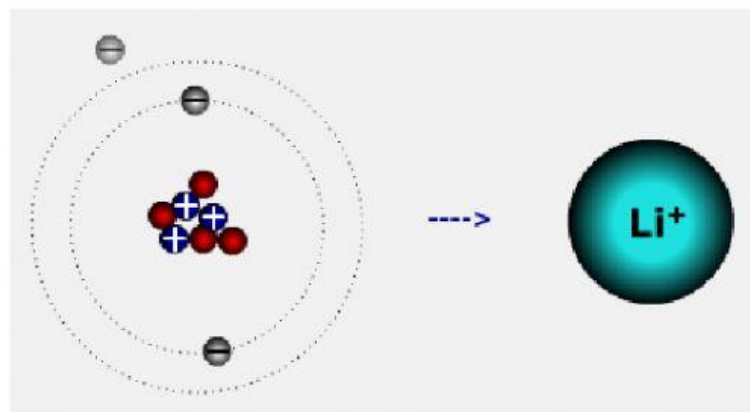
COMPUESTOS COVALENTES

Muchos son insolubles en disolventes polares (Agua).

Las disoluciones acuosas son malas conductoras de electricidad al no tener partículas cargadas.

Los compuestos líquidos y fundidos no conducen la electricidad.

3. Enlace metálico



Características del enlace	Propiedades de los compuestos
• Enlace que se forma entre átomos metálicos. • Es un enlace fuerte, que se forma entre elementos de la misma especie, de electronegatividades bajas y similares. • Se forma una nube electrónica con los electrones deslocalizados.	• Son dúctiles y maleables. • Son buenos conductores de la electricidad. • Conducen el calor. • Tienen puntos de fusión y ebullición variables. • La mayoría son sólidos a T ambiente (excepto el mercurio). • Son, generalmente, insolubles en cualquier tipo de disolvente. • Tienen un brillo característico, debido a que absorben energía de cualquier longitud de onda.